

Einteilen und Ordnen von Stoffen

Viele Stoffe kann man nach der Art der chemischen Bindung, die bei ihnen vorliegt, einteilen.
Ordnen sie die Beispiele zu!

**Stoffe mit
Metallbindung**

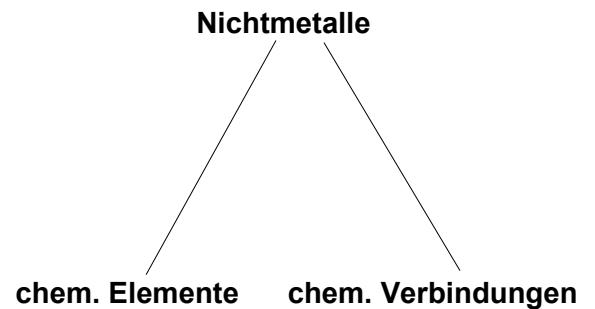
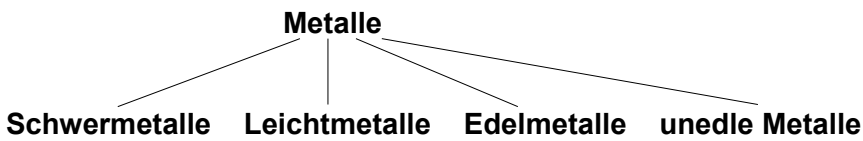
**Stoffe mit polarer
Atombindung**

**Stoffe mit
Ionenbindung**

**Stoffe mit
Atombindung**

(1) Sauerstoff, (2) Kupfer(II)-chlorid, (3) Kohlenstoffdioxid, (4) Nickel, (5) Iod, (6) Wasser, (7) Wasserstoff,
(8) Kaliumchlorid, (9) Bismut, (10) Magnesiumoxid

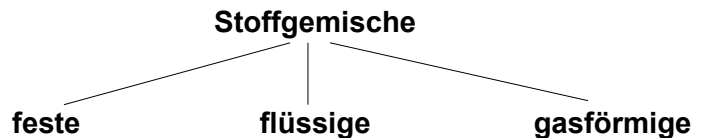
Stoffe lassen sich aber auch so einteilen:
Ordnen sie die Beispiele zu!



(1) Caesium, (2) Krypton, (3) Schwefeltrioxid, (4) Blei, (5) Chlor, (6) Methan, (7) Chrom, (8) Phosphor,
(9) Magnesium, (10) Radon, (11) Eisen, (12) Alkohol, (13) Astat, (14) Quecksilber

Oder auch so:
Ordnen sie die Beispiele zu!

reine Stoffe



(1) Beton, (2) Schnaps, (3) Sauerstoff, (4) Erdgas, (5) Methan, (6) Schwarzpulver, (7) Dynamit, (8) Benzin,
(9) Trinkwasser, (10) Abwasser, (11) reine Luft, (12) Zinn

Erstellen sie an Hand der folgenden Begriffe eine zweckmäßige Einteilung der Stoffe (Mindmap, Organigramm)!

Alkane, organische Verbindungen, Säuren, Alkohole, Laugen, Kunststoffe, Salze, Alkine, anorganische Verbindungen, Alkene

Ordnen sie folgende Beispiele zu!

H_3PO_4 , PVC, Propanol, Kalkwasser, Ethin, Magnesiumchlorid, Decen, Flüssiggas für Feuerzeuge